MANUFACTURE OF LITHIUM BATTERY

Patent number: JP62222568
Publication date: 1987-09-30

Inventor: NAGAI TATSU; MATSUMOTO KAZUNOBU; KAJITA

KOZO; MANABE TOSHIKATSU

Applicant: HITACHI MAXELL

Classification:

- international: H01M4/62; H01M4/62; (IPC1-7): H01M4/58

- european: H01M4/62

Application number: JP19860063770 19860320 Priority number(s): JP19860063770 19860320

Report a data error here

Abstract of JP62222568

PURPOSE:To lower current density and to reduce polarization to increase the utilization of a positive electrode by treating positive active material powder or a positive electrode with a surface active agent soluble in an organic solvent to give the affinity to organic solvent onto the particle surface of the positive active material powder or a positive electrode is treated with a surface active agent soluble in an organic solvent to give the affinity to organic solvent onto the particle surface of the positive active material. Since the wide surface area of the positive active material particles is utilized in the battery reaction, current density is reduced and the utilization of the positive electrode is increased. Oleic amid-ethylene oxide addition product, oleic amide, oleic diethanol amide, oleoyl diethanol amine, or a mixture of these compounds is preferable as the surface active agent. Before treatment, the surface active agent is dissolved in an organic solvent, or dissolved in an electrolyte using an organic solvent as the electrolyte solvent. Titanium disulfide is used as a positive active material.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

⑲ 日本国特許庁(JP)

① 特許出願公開

⑫ 公 開 特 許 公 報 (A) 昭62-222568

(i)Int Cl.4

識別記号

庁内整理番号

④公開 昭和62年(1987)9月30日

H 01 M 4/62

Z-2117-5H 2117-5H

審査請求 未請求 発明の数 1 (全4頁)

69発明の名称 リチウム電池の製造方法

> の特 頭 昭61-63770

御出 願 昭61(1986)3月20日

73発明者 長 # 籠 79発 明 者 松本 和 伸 茨木市丑寅1丁目1番88号 日立マクセル株式会社内 茨木市丑寅1丁目1番88号 日立マクセル株式会社内

⑫発 明 者 梶 田 耕三 砂発 明 真 辺 俊 勝

老

茨木市丑寅1丁目1番88号 日立マクセル株式会社内 茨木市丑寅1丁目1番88号 日立マクセル株式会社内

日立マクセル株式会社 ⑪出 願 人

茨木市丑寅1丁目1番88号

②代 理 人 弁理士 三輪 鐵雄

明知音

1.発明の名称

リチウム電池の製造方法

2. 特許請求の範囲

(1) リチウム電池の製造にあたり、正極活物質 粉末または正極を有機溶媒に可溶な界面活性剤 で処理して、正極活物質の粒子表面に親有機溶 媒性を付与することを特徴とするリチウム電池 の製造方法。

(2) 正極活物質が二硫化チタンである特許請求 の範囲第1項配載のリチウム電池の製造方法。 (3) 界面活性剤がオレイン酸アミドエチレンオ キサイド付加物、オレイン酸アミド、オレイン 酸ジェタノールアミドおよびオレイルジエタノ ールアミンよりなる群から後ばれた少なくとも 1種である特許協求の範囲第1項または第2項 記載のリチウム電池の製造方法。

3.発明の詳細な説明

(産業上の利用分野)

本発明はリチウム電池の製造方法に係り、さら

に詳しくはその正極の改良に関する。

(従来の技術)

従来、リチウム電池の正極は、正極活物質粉末 を加圧成形するか、あるいは正極活物質粉末に結 若剤としてポリテトラフルオロエチレン粉末を添 加、混合した正極合剤を加圧成形することによっ て作製されていた(例えば特開昭55-146880号公 强).

(発明が解決しようとする問題点)

ところが、二硫化チタンなどの正極活物質は有 斑溶媒とのなじみが思く、また結者剤として用い られるポリテトラフルオロエチレン粉末も有機溶 媒に対するなじみが悪いため、正極活物質の粒子 衷面が部分的にしか電解液に濡れず、そのため正 極活物質粒子の全衷面を危池反応に利用すること ができず、正極活物質の粒子表面中、電解液に濁 れた部分だけが電池反応に関与するため、電流密 度が高くなり、その結果、分極が大きくなって、 正極の利用率が低下するという問題があった。

(問題点を解決するための手段)

本発明は、正極活物質粉末または正極を有機溶 媒に可溶な界面活性剤で処理して正極活物質の粒 子裏面に親有概溶媒性を付与することによって、 正極活物質の粒子裏面を広い面積で電池反応に利 用できるようにして、電流密度を下げ、正極の利 用率を向上させたものである。

正極而物質物末または正極の界面活性剤処理にあたり、界面活性剤としては、例えばオレイン酸アミドエチレンオキサイド付加物、オレイン酸アミド、オレイン酸ジェタノールアミド、オレイルジェクノールアミンやそれらの混合物が評用される。これは、これらの界面活性剤が正極活物質の数子表面に親有機溶媒性を付与するという性質を有することはもとより、有機溶媒に可溶であっても必要時に正極活物質に駆影響を及ぼす水を使わなくで済み、かつ電池内に残存しても電池性能に懸撃を及ぼすことが少ないからである。

処理にあたっては、界面活性剤は有概溶媒に溶解するか、または有機溶媒を電解液溶媒として用いる電解液に溶解される。その際の濃度としては

、 0.5~5 重量%にするのが好ましい。有機溶媒としては、界面活性剤を溶解する能力を持つものであれば特に限定されることなく、各種のものを用い得るが、電解液の溶媒として用いることができるものであれば、処理後の除去を要しないので、特に好都合である。

界面活性剤による処理は、例えば正極活物質粉束を界面活性剤を溶解した有機溶媒溶液に浸漬するか、あるいは正極(なお、ここで正極とは話者質の加圧成形体または正極活物質に結若物合した正極活動剤などの添加剤を添加、混合した正経を別面活性剤を溶解した理解を正極では、正極を別面活性剤を溶解したののではより、正極を別面活性剤を溶解した有機溶に浸漬した有機溶に浸透した有機溶液に浸透した有機溶液に浸透したので、過常の電池組立を行ってもよい。

処理後、溶媒が電解液溶媒または電解液である 場合には、ことさら溶媒の除去をする必要がなく

、正極活物質粉末を湿潤状態のままで加圧成形に 供してもよいし、また、前記したように正極を界 面活性剤を溶解した電解液と共に電池組立に供し 、電池内で正極を界面活性剤で処理してもよい。

電解液には、通常、1.2-ジメトキシエタン、 1,2-ジエトキシエタン、プロピレンカーボネー ト、ィーブチロラクトン、エチレンカーポネート 、テトラヒドロフラン、2-メチル-テトラヒド ロフラン、1.3-ジオキソラン、4-メチル-1 ,3-ジオキソランの単独または2種以上の混合溶 媒を電解液溶媒とし、これに例えばLiC104 . LiPPs. LiAsPs. LiSbFs. L iBP4、LiB (C6 H5) 4などの弦解質を 溶解した有機電解液が用いられる。また、上記電 解液中における LiPF6 などの電解質を安定化 させるために、例えばヘキサメチルホスホリック トリアミドなどの安定化剤を電解液中に加えてお くことも好ましく採用される。そして、前述した ような観点から、界面活性剤を溶解する有風溶媒 を選択するにあたっては、上記例示の電解液溶媒

の中から採用するのが好ましい。

正極活物質としては、例えば二硫化チタン(TiS2)、二硫化モリブデン(MoS2)、三硫化モリブデン(MoS2)、二硫化鉄(FeS2)、硫化ジルコニウム(ZrS2)、二硫化二十ブ(NbS2)、三硫化リンニッケル(NiPS3)、パナジウムセレナイド(VSe2)、五酸化パナジウム(V2O5)、十三酸化パナジウム(V2O5)、十三酸化パナジウム(サウムまたはリチウム合金が用いられる。上記リチウム合金、リチウムーがリウム合金、リチウムーでジウムーがリウム合金、リチウムー亜鉛合金などが用いられる。

つぎに実施例をあげて本発明をさらに詳報に投 明する。

宴施例 1

二硫化チタン粉末をオレイン酸アミドエチレン

オキサイド付加物を溶解したプロピレンカーボネート溶液(オレイン酸アミドエチレンオキサイド付加物の濃度:2 重量%)に浸漬した後、11 m A h 相当環秤取し、これにポリテトラフルオロエチレン粉末を5 重量%添加して混合した後、金型に充壌し、100 kg/cilの圧力で加圧成形して直径7

この正極と、負極にはリチウムを用い、電解液には4-メチル-1.3-ジオキソランと1.2-ジメトキシエタンとヘキサメチルホスホリックトリアミドの容量比60:35:5の混合溶媒にLiPF6を1 mol/ & 溶解した有機電解液を用いて、第1 図に示す構造のリチウム電池を作製した。

第1図において、1は負極で、前述のようにリチウムからなり、2は前述のように界面活性剤 (オレイン酸アミドエチレンオキサイド付加物) で処理した二硫化チタンを正極活物質として用いた正極である。3は前述の電解液であり、4は微孔性ポリプロピレンフィルムからなるセパレータで、5はポリプロピレン不識布からなる電解液吸収

オキサイド付加物を添加した電解液とを用い、それ以外は実施例1と同様にして、第1図に示す構造のリチウム電池を作製した。

比較例1

電解液にオレイン酸アミドエチレンオキサイド 付加物を添加することを行わなかったほかは実施 例2と同様にして第1図に示す構造のリチウム電 池を作製した。

上記のように作製した実施例1~2の電池および比較例1の電池を25で、放電電波0.76mA(正極のみかけ表面積あたり2mA/cd)で放電したときの放電特性を第2図に示す。

第2図に示すように、実施例1および実施例2 の電池は、比較例1の電池に比べて、放電容量が 大きかった。これは、実施例では、界面活性剤で 处理して正極活物質の粒子表面に親有級溶媒性を 付与したため、正極活物質の粒解液に対する溜れ 性が改善され、正極活物質の粒子表面が広い面積 で放電反応に利用できるようになり、電流密度が 低くなって、分極が小さくなり、正極の利用率が 体である。6はポリプロピレン製の環状ガスケットで、7はステンレス钢製で外面にニッケルメッキを施した負極缶であり、8はステンレス鋼製で外面にニッケルメッキを施した正極缶である。9はステンレス钢製網からなる負極側の集電体である。

実施例 2

二硫化チタン粉末46mgにポリテトラフルオロエチレン粉末3mgを添加して混合し、これを金型に充塡し 100kg/calの圧力で加圧成形して直径7mm、厚さ 0.5mmの正極を作製した。

電解液には実施例1と同様に4-メチル-1.3 ージオキソランと1.2ージメトキシエタンとへキ サメチルホスホリックトリアミドの容量比60:35 :5の混合溶媒にLiPF6を1 mol/ & 溶解し たものを用い、この電解液 100重量部に対してオ レイン酸アミドエチレンオキサイド付加物を1重 量師の割合で加えて溶解した。

負極にはリチウムを用い、前記のように作製した正極と上記のようにオレイン酸アミドエチレン

向上したためであると考えられる。

(発明の効果)

以上説明したように、本発明では、正極活物質 粉末または正極を有機溶媒に可溶な界面活性剤で 処理することにより、正極活物質の粒子変面に親 有機溶媒性を付与することによって、正極活物質 の粒子変面を広い面積で電池反応に利用できるよ うにして、電波密度を下げ、分極を小さくして、 正極の利用率を向上させることができた。

4.図面の簡単な説明

第1図は本発明に係るリチウム電池の一例を示す断面図であり、第2図は実施例1~2の電池と 比較例1の電池の放電特性を示す図である。

1 … 負極、 2 … 正極、 3 … 電解液

特許出願人 日立マクセル株式会社 原三聨 代理人 弁理士 三 曽 瑶 雄 記憶選 記憶力

第 2 図

